## PASTE FOR FORMING PROTECTIVE FILM FOR DIELECTRIC

Patent number:

JP9208851

**Publication date:** 

1997-08-12

**Inventor:** 

TAKATANI KAZUKI; KOIWA ICHIRO: MITA

MITSURO; KANEHARA TAKAO

**Applicant:** 

SHINTO PAINT CO LTD;; OKI ELECTRIC

IND CO LTD

**Classification:** 

- international:

C09D1/00; C03C17/25; C04B35/00;

C09D5/25; H01J9/02; H01J11/02

- european:

Application number: JP19960037494 19960130 Priority number(s): JP19960037494 19960130

### Abstract of JP9208851

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a paste which is easy to handle and can form an MgO dielectric protective film having excellent properties on a plasma display panel by using a combination of a magnesium salt of an organic acid with a magnesium alkoxide in a specified ratio as an MgO precursor. SOLUTION: This paste comprises MgO particles, an MgO precursor which forms an MgO binder when fired, and an additive comprising organic substances. The MgO precursor used is a combination of a magnesium salt of an organic acid with 5-98wt.% (in terms of MgO) magnesium alkoxide. The organic acid which constitutes the magnesium salt of the organic acid of the MgO precursor is desirably a 7-12C aliphatic monocarboxylic acid or alicyclic monocarboxylic acid. The magnesium alkoxide of the MgO precursor is desirably represented by the general formula: (RO)2 Mg (wherein R is methyl, ethyl or propyl). The purity of the MgO precursor is desirably 99.95% (in terms of Mg) or above, and the purity of MgO particles is desirably 99.95% or above.

Data supplied from the **esp@cenet** database - Worldwide

## (19)日本国特許庁 (JP)

## (i2) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平9-208851

(43)公開日 平成9年(1997)8月12日

(51) Int.Cl. <sup>6</sup>	識別記号 庁	内整理番号	FΙ					技術表示箇所
C 0 9 D 1/00	PCJ		C 0 9 D	1/00		PO	<b>J</b> .	
C 0 3 C 17/25	•	•	C03C	17/25			A.	•
C 0 4 B 35/00	•		C09D	5/25		P	QΥ	
C 0 9 D 5/25	PQY		H01J	9/02	-		F	
H 0 1 J 9/02	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			11/02			В	
: ·		審查請求	未請求 請求	<b>対項の数 6</b>	FD	(全	8 頁)	最終頁に続く
(21)出願番号	特願平8-37494		(71)出願	人 000192	2844		<del></del>	
				神東登	料株式:	会社		
(22)出願日	平成8年(1996)1月30日	I		兵庫県尼崎市南塚口町 6丁目10番73号			目10番73号	
			(71)出願					
				沖電気	工業株	式会社	<u>.</u>	
,				東京都	港区虎	ノ門1	丁目7	番12号
			(72)発明					
			]	兵庫県	尼崎市	南塚□	町6丁	目10番73号 神
					株式会			
			(72)発明	者 小岩	一郎			
				東京都	港区虎	ノ門1	丁目7	番12号 沖電気
					式会社			
			(74)代理。	人 弁理士	安達	光雄	鱼络	2名)
			}					
	* · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·							, 最終買に続く

## (54) 【発明の名称】 誘電体保護膜形成用ペースト

## (57)【要約】

【課題】 取り扱い易く、PDPのパネル特性として実用上望ましい膜強度と電気特性を得るのに適したMgO 誘電体保護膜を形成できる誘電体保護膜形成用ベーストを提供する。

【解決手段】 Mg O粒子、焼成によりMg Oパインダーを生じるMg O前駆体、及び有機物からなる添加剤を含有して成る誘電体保護膜形成用ペーストにおいて、Mg O前駆体として有機酸Mg とMg アルコキシドを併用することを特徴とする誘電体保護膜形成用ペースト。

. 2

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 MgO粒子、焼成によりMgOパインダーを生じるMgO前駆体、及び有機物からなる添加剤を含有して成る誘電体保護膜形成用ペーストにおいて、MgO前駆体として、有機酸Mgに対し、MgアルコキシドをMgO換算で5~98里量%併用していることを特徴とする誘電体保護膜形成用ペースト。

【請求項2】 MgO前駆体の有機酸Mgを構成する有機酸が、炭素数7~12の脂肪族モノカルボン酸、又は脂環式モノカルボン酸であることを特徴とする請求項1 記載の誘電体保護膜形成用ペースト。

【請求項3】 MgO前駆体のMgアルコキシドの一般式(RO)。MgにおいてRがメチル基、エチル基、プロビル基であることを特徴とする請求項1記載の誘電体保護膜形成用ペースト。

【請求項4】 MgO前駆体の純度が、Mg換算で9 9.95%以上であることを特徴とする請求項1記載の 誘電体保護膜形成用ペースト

【請求項5】 MgO粒子の純度が、99.95%以上であることを特徴とする請求項1記載の誘電体保護膜形成用ペースト。

【請求項6】 Mg O粒子の平均粒径が、0. 1 μmが 70~80重量%、0. 05 μmが30~20重量%で あることを特徴とする請求項1記載の誘電体保護膜形成 用ペースト。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】この発明は、プラズマディス プレイパネルの誘電体保護膜を、塗布熱分解法により形 成するための誘電体保護膜形成用ペーストに関するもの である。

#### [0002]

【従来の技術】従来より、交流型のプラズマディスプレイパネル(以下、PDP)において、放電のための電極を誘電体で覆い、さらに放電による誘電体の損傷を防止するために、誘電体表面を誘電体保護膜で覆うことが行われている。

被覆するようにした PD Pパネル (特開平 7 - 1 4 5 1 6) など多数が提案されている。

【0004】アルカリ土類金属酸化物からなる誘電体保護膜は、PDPのパネル特性を向上できるという利点がある(例えば放電開始電圧及び放電維持電圧を低減できる)。

#### [0005]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら上述した 従来技術において誘電体保護膜の形成に用いる金属アル 10 コキシドはゲル化し易く、従って金属アルコキシドの生 成過程中或いはペースト作製中にゲル化して、金属アル コキシドの印刷がしにくくなる。

【0006】また上述した従来技術において有機酸アルカリ土類金属塩を用いて誘電体保護膜を形成する場合、1回の印刷及び熱分解により膜厚0.5μm以上の誘電体保護膜を形成すると、誘電体保護膜が剥離し易くなる。従って剥離を回避しつつ誘電体保護膜を形成するためには、1回の印刷及び熱分解により形成する誘電体保護膜の膜厚を0.1~0.2μm程度に抑える必要がある。一方、誘電体保護膜として十分な機能を得るためには、誘電体保護膜の最終的な膜厚を5~15μm程度にする必要がある。従って実用上望まれる膜厚の誘電体保護膜を形成するには工程数が増加する。

【0007】そこで印刷し易くまた実用に適した膜厚の 誘電体保護膜をより少ない工程数で形成できるペースト として、MgO粉末、ブチルカービトール、エチルセル ロースなどを主成分とするペーストが用いられることも ある。しかしながらこのペーストで形成した誘電体保護 膜では、放電開始電圧及び放電維持電圧が高くなり、実 30 用上望ましい放電特性を得ることが難しい。

【0008】またMgのバインダーを生じる有機酸Mgを構成する有機酸は、炭素数が少ない方が望ましいが、 炭素数が6以下の有機酸単独からなる有機酸Mgである 場合は、塗布熱分解法により形成されるMgの膜が誘電体に付着しない。

【0009】さらにMgOパインダーを生じる有機酸Mgをペーストに用いた場合、塗布熱分解法により形成された誘電体保護膜であるMgO膜は、膜質が柔らかく、僅かの外的な力で損傷し易い。

[0 【0010】この発明はかかる従来技術の現状に鑑み創案されたものであり、その目的とするところは、取り扱い易く、PDPのパネル特性として実用上望ましい膜強度と電気特性を得るのに適したMgO誘電体保護膜を形成できる誘電体保護膜形成用ペーストを提供することにある。

#### [0011]

【課題を解決するための手段】本発明者等は上記目的を 達成するため、MgO粒子、焼成によりMgOパインダ 一を生じるMgO前駆体、及び有機物からなる添加剤を 含有して成る誘電体保護膜形成用へ一ストについて鋭意

20

検討した結果、MgO前駆体として、有機酸Mgに対し、Mgアルコキシドを併用することを見出し、本発明の完成に至った。即ち、本発明は、MgO粒子、焼成によりMgOバインダーを生じるMgO前駆体、及び有機物からなる添加剤を含有して成る誘電体保護膜形成用ペーストにおいて、MgO前駆体として、有機酸Mgに対し、MgアルコキシドをMgO換算で5~98重量%併用していることを特徴とする誘電体保護膜形成用ペーストである。

【〇〇12】本発明によれば、Mg〇前駆体及び添加剤はそれぞれ有機物であり、これら有機成分はペーストを塗布乾燥、或いは焼成させた際に気化或いは熱分解して雰囲気中へと散逸する。従ってMg〇前駆体ペーストの塗布乾燥及び焼成によりMgと有機成分とに分解し、その後の加熱による酸化でパインダーとなるMg〇が生成される。そのことによりMg〇粒子とMg〇パインダーとから成る誘電体保護膜を形成でき、この誘電体保護膜はMg〇を主成分としているので、PDPのパネル特性、例えば放電開始電圧、放電維持電圧或いは発光効率として、実用上望まれる特性を得るのに適している。

【〇〇13】さらに本発明において有機酸Mgのみを、Mg〇前駆体とした場合ゲル化しにくいペーストを得ることができるが、ペーストの塗布熱分解において気化、或いは熱分解により散逸する有機物の影響で形成された誘電体保護膜の膜質は柔らかく、僅かの外的な力で損傷し易くなる。一方MgアルコキシドのみをMg〇前駆体とした場合、加水分解によるゲル化を生じ易く取り扱いが限定されるが、塗布熱分解により、堅く、物理強度のあるMg〇膜が形成される。

【〇〇14】従って本発明においてMgの前駆体として有機酸MgとMgアルコキシドを併用する目的は、ゲル化しにくいが、強度の劣るMgの保護膜を形成する有機酸Mgと、ゲル化し易く扱いにくいが、堅い膜質のMgの膜を形成するMgアルコキシドを併用することにより、取り扱い易く強度のあるMgの膜を形成することが出来る誘電体保護膜前駆体ペーストを提供することにある。

【〇〇15】本発明において用いる有機酸Mgを構成するアシル基、本発明において用いるMgアルコキシドを構成するアルコキシ基などの有機成分は、Mg〇膜には必要のない成分であるが、Mg〇前駆体ベーストの塗布、乾燥工程において均一なMg〇前駆体乾燥膜を形成するためには重要な成分である。従ってそれらの有機成分はMg〇前駆体乾燥膜を形成後の熱分解工程では、雰囲気中へ完全に散逸することが望ましい。従ってMg〇前駆体ベーストに用いる有機酸Mgは、構成する有機酸の分子量は小さな方が有機酸Mg中の有機成分は少なく、Mg含有量が高くなるので望ましい。

【0016】有機酸Mgを構成する有機酸は、例えばカ ブロン酸、カブリル酸、カブリン酸、オクチル酸、セカ ノイック酸、ネオデカン酸、ネオヘプタン酸、ネオノナン酸、或いはNーヘプタノイック酸などの炭素数7~12の脂肪族モノカルボン酸を、単独或いは2種類以上のものを併用して用いることができる。また炭素数6以下の例えば酢酸、プロピオン酸などを炭素数7以上のものに混合して用いることも可能である。平均炭素数が6以下のアシル基からなる有機酸を出発原料にした有機酸Mgを用いたMg可駆体ベーストは、塗布熱分解して形成したMgO膜が誘電体に付着しにくい欠点があり、逆に10炭素数が12以上のアシル基からなる有機酸を出発原料にした有機酸Mgは粉末状であり、有機溶剤に対する溶解性が悪いため、それをMgO前駆体として用いてもPDPのパネル特性を満足するようなMgO保護膜は得られない。

【0017】次に有機酸Mgを構成する有機酸が脂環式カルボン酸、例えばナフテン酸である場合、それらは炭素数7~12の脂肪族モノカルボン酸より分子量が大きいため、有機酸Mg中のMg含有量は低くなり、有機成分は多くなる。従ってそれらの有機酸MgをMg前駆体として用いると、焼成により均一なMgO膜を得られ易いが、得られるMgO膜は嵩高く強度のない膜になりやすい。そのため本発明で用いるMgアルコキンドの量を、炭素数7~12の脂肪族モノカルボン酸Mgを用いる場合より多く用いることにより、炭素数7~12の脂肪族モノカルボン酸Mgを用いた場合と同等のMgO膜を形成することが出来る。

【0018】本発明における有機酸MgとMgアルコキシドの混合割合は、有機酸Mgに対し、Mgアルコキシドの混合割合がMg〇換算で5~9.8重量%にすること が望ましく、Mgアルコキシドが有機酸Mgに対し、5重量%未満であると、Mg〇前駆体ペーストを塗布熱分解によって形成されるMg〇膜の膜質は柔らかく、例えば指で擦るのみで指先にMg〇の粉末が付着する。

【0019】一方Mgアルコキシドに対し、有機酸Mgの混合割合が2重量%未満の場合は、MgO前駆体としてMgアルコキシドを単独で用いた場合のゲル化し易さを改良することができないため、2重量%以上にする必要がある。用いるMgアルコキシドは市販のものでも差し支えないが、PDPのパネル特性をより実用に適したものとするためには、Mg換算で純度99.95%以上のものからなるMgアルコキシドが望ましい。

【0020】PDPのパネル特性をより実用に適したものとするためには、不純物が少なく結晶性の良好な(すなわち非晶質部分の少ない)誘電体保護膜を形成することが望まれる。このためには高純度(純度99.95%以上)MgO粒子を用い、このMgO粒子を種結晶としてMgOパインダーを結晶成長させるのが好ましい。

【○○21】Mg○粒子のなかでも気相法により形成したMg○粒子を用いるのが特に好適である。気相法により 50 り形成したMg○粒子は、純度が高く結晶性が良好であ りしかも粒子表面が比較的平滑であるという特性を有し、このような特性を有するMgO粒子を種結晶として、MgOパインダーを結晶成長させることにより、より良好な結晶性を有するMgOパインダーを得ることができる。

【0022】本発明は、この点にも著目して成されたものであり、本発明の好ましい態様ではMgO粒子を高純度MgO粒子とし、さらにMgO前駆体ペーストに用いる有機酸Mg及びMgアルコキシドの純度もMg換算で99.95%以上の高純度であることを特徴とする。そのことによりPDPパネルの誘電体保護膜とした場合、放電開始電圧や放電維持電圧が低いMgO膜を形成する、MgO前駆体ペーストにすることが出来る。

【0023】さらにPDPのパネル特性をより実用に適したものとするという観点からは、焼成して得た誘電体保護膜において、MgO粒子の粒径がどのようなものが適しているかという点も重要である。

【0024】本発明は、この点にも着目して成されたものであり、本発明の好ましい態様ではMg O粒子の平均粒径が、0.1μmが70~80重量%、0.05μm が30~20重量%である。

【0025】MgO粒子100重量%に対し、 $0.1\mu$  mが80重量%より多く、 $0.05\mu$  mが20重量%より少なく、或いは $0.1\mu$  mが70重量%より少なく、 $0.05\mu$  mが30重量%より多い場合は放電開始電圧及び放電維持電圧を実用に適した程度まで低減できない。またMgO粒子径が $0.6\mu$  m以上のもののみを用いた場合は、発光効率が著しく低下するため好ましくない。

【0026】さらに本発明の好ましい態様では、MgO 粒子100重量%に対してMgOバインダー5~20重 量%(5重量%以上20重量%以下)を生じる割合で、 MgO粒子とMgO前駆体とを混合する。

【0027】MgO粒子100重量%に対し5重量%未満のMgOパインダーしか生じない場合には、放電開始電圧及び放電維持電圧が高くなり実用上好ましくないが、粒子100重量%に対し5重量%以上のMgOパインダーを生じるようにすれば、放電開始電圧及び放電維持電圧を実用に適した程度まで低減できる。

【0028】またMgの粒子100重量%に対し20重量%を越える割合でMgのバインダーを生じるようにしても、放電開始電圧及び放電維持電圧の低減効果は、20重量%以下のMgのバインダーを生じるようにした場合とほとんど変わらない。しかも粒子はMgのバインダーの結晶成長に寄与する種結晶としても機能するものであるから、結晶性の良好なMgの前駆体における粒子含有量が極端に減少するのは好ましくない。従って放電開始電圧及び放電維持電圧を実用に適した程度まで低減しつつ、結晶性の良好なMgのバインダーを得るのに十分な

粒子含有量を確保するには、Mg〇粒子100重量%に対し20重量%以下のMg〇パインダーを生じる割合で、Mg〇粒子とMg〇前駆体とを混合するのが好ましい。

【0029】MgO前駆体ペーストは、塗布するまでは安定な状態を保ち、塗布乾燥後は硬化することが望ました。Mgアルコキシドは空気中の水分で分解してゲル化し易いため、Mgアルコキシドが主体になるMgO前駆体ペーストの安定性は悪くなる。しかしMgアルコキシドに対し有機酸Mgを2~95重量%の範囲で併用することにより安定性を改良することが出来る。

【0030】Mgアルコキシドは単にMgO前駆体ペースト中に分散しているだけでなく、溶剤に膨潤或いは溶解していることが望ましい。従ってMgアルコキシドの一般式(RO)。MgのR、すなわちアルキル基がメチル基、エチル基、プロビル基が望ましく、炭素数が多くなるに従って溶剤溶解性が悪くなり、MgO前駆体ペーストに用いると均一なMgO膜の形成が困難になる。

【0031】MgO前駆体ベーストに用いる溶剤として 20 は、有機酸Mg、Mgアルコキシドが溶解或いは膨潤す るものであれば特に制限はないが、トルエン、キシレ ン、メタノール、エタノール、シクロヘキサノール、エ チレングリコール、2,4-ペンタジオン、エチレング リコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノ エチルエーテル、エチレングリコールモノブチルエーテ ル、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジェチ レングリコールモノエチルエーテル、ジエチレングリコ ールモノブチルエーテル、酢酸エチレングリコールモノ メチルエーテル、酢酸エチレングリコールモノエチルエ 30 ーテル、酢酸エチレングリコールモノブチルエーテル、 酢酸ジエチレングリコールモノメチルエーテル、酢酸ジ エチレングリコールモノエチルエーテル、酢酸ジエチレ ングリコールモノブチルエーテル、テルピネオールなど を用いることが出来る。

【0032】Mgの前駆体ペーストの作製方法に特に制限はなく、前配溶剤のうち、単一或いは2種類以上の混合溶剤に有機酸Mgを溶解後、Mgの粒子、Mgアルコキシド、増粘剤としてのエチルセルロースなどを混合し、ロールミル、サンドグラインドミル、或いはホモジナイザーなどの分散機で作製することが出来る。エチルセルロースなどの増粘剤や溶剤の種類とその量は必要に応じ変えることが出来る。

【0033】溶剤にMgの粒子を分散後、有機酸を添加してMgのと有機酸を反応し、Mgの粒子、有機酸Mg、溶剤からなるペーストを形成後、Mgアルコキシド、エチルセルロースなどの増粘剤を添加した後、ロールミル、サンドグラインドミル、或いはホモジナイザーなどの分散方法のうち適当な方法で分散するMgの前駆体ペーストの作製方法は、有機酸に対しMgのは理論化

50 学当量的に過剰である。すなわち有機酸1モルに対し、

7

Mg Oは 1. 4 モルは反応することが可能になる。従ってこの方法でMg O前駆体ペーストを作製する場合は、通常の有機酸Mg を用いる場合に比較し、有機酸は 4 0 %少なくすることが可能になるため、塗布熱分解して得られるMg O膜は緻密になりMg O前駆体としては望ましい。

#### [0034]

・【実施例】本発明の優位性を以下の実施例によって説明 するが、本発明はこれらに限定されるものではない。な お、表の配合比は重量による。

#### 実施例 1

Mg O粒子として試薬(純度 98%)、Mg O前駆体としてMg エトキシド(試薬)及び有機酸Mg、溶剤としてブチルカービトール、増粘剤としてエチルセルロースを用い、表-1の配合比で三本ロールミルを用いてペー

\*ストを作製した。そのペーストを厚さ50μm、幅8mmのアプリケータを用い、幅15mm、厚さ1.5mmのソーダライムガラスに塗布し、150℃で15分間乾燥した。その後電気炉に入れ、1分間に10℃の割合で550℃に昇温し、10分保持後冷却した。冷却後形成されたMgO膜の堅さを調べた結果は、表-1のとおり何れも良好であったが、ペーストをオーブンで25℃で関係湿度75%の雰囲気に2日間静置したところ、MgO前駆体がMgエトキシド単独のNo.6 (比較例)はゲル化した。またMgエトキシドの含有量が少ないNo.7 (比較例)は、粘度上昇は認めなかったが、形成したMgO膜は柔らかく、簡単に拭き取れる状態であった。【0035】

【表 1 】

表-1

原料	No.	1	2	3	4	5	6 比較例	7 <b>比較例</b>
混合	有機酸M g	95	<b>60</b>	2	50	50	0	98
比	Mgエトキシド	5	50	98	50	50	100	2
	Agエトキシド (Mg20.8%含有)	0. 5	4. 8	9. 2	5. 0	5. 0	9. 4	0. 2
	t クチル酸M g (M g 7 %含有)	26. 5	14.0	0.6	-	-		27.4
	ベーサチック酸Mg (Mg4%含有)	-		-	24. 4	-	-	-
	トフテン酸M g (M g 3 %含有)	_	-	-	-	32.6	_	-
.   ·. N	MgO (0. 1μ)	23. 2	23. 2	23. 2	23. 2	23.2	23. 2	23. 2
=	<b>ブチルカービトール</b>	102.0	102. D	132.0	102.0	102.0	150. G	150.0
٦	エチルセルロース	10.0	7.0	5.0	10.0	10.0	10.0	10. 0
	(合 計)	162. 2	151.0	170.0	154.6	172.8	192. 6	162. 2
結	MgO膜の堅さ (注1)	0	0	0	0	0	0	×
果	ペーストの安定性 (注2)	0	0	0	0	0	×	0

(注1) Mg D膜の堅さ:指で撫でた時のMg O膜の損傷の有無を調べた。

評 価:○(良好)、△(指にMgOが付着)、×(MgO膜が損傷)

(注2)ペーストの安定性:25℃/相対湿度75%雰囲気で、オーブンで30日間静電した後の見かけの粘度変化を調べた。

評 価:○(変化なし:良好)、×(粘度変化大:増粘)

#### 【0036】実施例 2

Mgの粒子として気相法によるMgの超微粒子(純度99.98%)と、Mgの前駆体としてオクチル酸Mg(Mgのとしての純度99.99%)及びMgエトキシド(Mgのとしての純度99.99%)、溶剤としてブチルカービトール、増粘剤としてエチルセルロースを用い、表-2の配合比で三本ロールミルを用いてヘーストを作製した。

【0037】図1に実施例2のベーストを用いて作製したAC-PDPの構造を、概略的に斜視図で示す。図1のAC-PDP10は面放電型のPDPであって、このPDP10の背面板12には、表示電極14、誘電体16及び誘電体保護膜18を順次に形成してある。表示電極14はAuベースト(エンゲルハルド社製 A-3725)を用いて形成したAu厚膜、誘電体16は誘電体ベースト(奥野製薬工業社製 G3-0496)を用い

て形成した誘電体厚膜、誘電体保護膜18は実施例2の ペーストにより形成したMgO膜である。

・【0038】またPDP10の前面板20には、蛍光体 層22及び隔壁(図示せず)を順次に形成してある。蛍 光体22はZn<sub>2</sub> SiO₃ :M n を含有する蛍光体ペー スト(化成オプトニクス社製 P1-G1)を用いて形 成した緑色蛍光体層であり、隔壁はガラスペースト (デ ュポン社製 9741)を用いて形成した。

【0039】そしてこれら背面板12及び前面板20の

\*間の放電空間24に、放電ガスとしてHe-5%Xeガ スを500Torr對入して、PDP10を20KHz で駆動して行った、放電開始電圧Vf[V]、放電維持 電圧Vs [V]、輝度 [cd/m²]、1セル当たりの 放電維持電流 [μΑ/cell] 及び発光効率 [1m/ W] などのパネル特性を実験的に調べた結果を表ー2に 示す。

10

[0040]

【表2】

_	表-2						
L	No.	8	9	10	11	12	13
	Mgエトキシド (Mg20.8%含有)	1. 0	1.0	1. 0	1.0	1.0	1.0
<b>B</b> E.	オクチル酸M g (M g 7 %含有)	`25. 0	25. 0	25, 0	25. 0	26.0	25. N
	MgO (0.1 μm)	23. 2	14.0	15.3	18.0	21.0	_
숨	MgO (0.05μm)	-	9.2	8.9	5. 2	2. 2	23. 2
į	ブチルカービトール	102.0	102.0	102.0	102.0	102.0	102.0
	エチルセルロース	10.0	10.0	10.0	10.0	10.0	10.0
ļ	(合 計)	161.2	161.2	161.2	161.2	161.2	161.2
-	放電開始電圧 Vf[V]	293	279	246	250	283	285
湖線	放電維持電圧 Vs [V]	267	263	225	228	265	271
紺	放電維持電流 [μλ/cell]	9.33	8. 67	8.89	8.90	8. 93	9. 20
果	発光効率 []m/W]	1. 277	1. <b>3</b> 30	1. 606	1.524	1. 322	1. 297
	輝 度 [cd/m²]	1013	<b>9</b> 90	1023	985	996	1030

【0041】表-2から理解できるように、No. 10及 び11の放電開始電圧Vf[V]の平均値は、No.8及 び13の平均値より41Vも低くなっており、またNo. 10及び11の放電維持電圧Vs[V]の平均値は、N o. 8及び13の平均値よりも42V低くなっている。 そのためNo. 10及び11の発光効率 [1 m/W] は、 №. 8及び13より1. 2倍に高くなっている。このよ うに低電圧で明るくすることが出来ることは、PDP用

30 保護膜の機能としては非常に好ましい。

【0042】実施例 3

No. 14及び15を表-3の配合比で実施例2と同じ方 法でペーストを作製した。パネル特性の試験は、実施例 2と同じ方法で行った。その結果は表一3に示すとおり である。

[0043]

【表3】

表-3

		<del></del>		
_	No.	1 4	15	
条件	M g換算M gの純度 (注1)	99. 95%UL	99. 0%	
L	Mg0の平均粒子径	0.1μm	0.1 $\mu$ m	
	Mgエトキシド (Mg20.8%含有)	1. 0	1.0	
配	オクチル酸M g (M g 7%含有)	25. 0	25. 0	
	MgO	23. 2	_	
	MgO (市販品)	_	23. 2	
合	ブチルカーピトール	102.0	102. 0	
	エチルセルロース	10. 0	10.0	
	(合 計)	161.2	1612	
試	放電開始電圧 Vf[V]	286	340	
験	放電維持電圧 Vs[V]	275	297	
結	放電維持電流 [μK/cell]	8. 89	20. 56	
果	発光効率 [1m/W]	1. 301	0. 523	
	輝 度 [cd/m²]	1013	1018	

(注1) Mgエトキシド、及び有機酸Mgを含むMgの純度。

【0044】表-3から分かるように、ベーストに用いるMgO及びオクチル酸Mgから形成されるMgOの純度が高純度(Mg換算で99.95%以上)である場合、すなわちNo.14はNo.15に比較して放電開始電圧Vf[V]、放電維持電圧Vs[V]及び放電維持電流  $[\mu A/cell]$ が大幅に低くなり、発光効率は大幅に向上する。

#### [0045]

【発明の効果】Mg〇粒子、焼成によりMg〇パインダーを生じるMg〇前駆体、及び有機物からなる添加剤を含有して成る誘電体保護膜形成用ベーストにおいて、有機酸MgのみをMg○前駆体とした場合、ゲル化しにくいベーストを得ることができるが、ベーストの塗布熱分解において気化、或いは熱分解により散逸する有機物の影響で形成される誘電体保護膜の膜質は柔らかく、僅かの外的な力で損傷し易くなる。一方MgアルコキシドのみをMg〇前駆体とした場合、加水分解によるゲル化を

生じ易く取り扱いが限定されるが、塗布熱分解により、 堅く、物理強度のあるMgO膜が形成される。

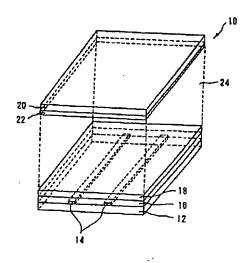
【0046】本発明により、ゲル化しにくいが柔らかい 膜質のMgの膜を形成する有機酸Mgと、ゲル化し易く 扱いにくいが、堅い膜質のMgの膜を形成するMgアル コキシドを併用することにより、取り扱い易く強度のあ るMgの膜を形成することが出来る誘電体保護膜前駆体 ペーストを提供することが可能になった。

【0047】またMg前駆体として、高純度Mgからなる有機酸Mg及びMgアルコキシドを用い、さらに高純度で粒径の異なるMgO粒子を用いたことにより、PDPパネルの誘電体保護膜とした場合、放電開始電圧や放電維持電圧が低く、より実用に適したMgO膜を形成することが可能になった。

#### 【図面の簡単な説明】

【図1】実施例2のベーストを用いて作製したAC-P DPの構造を概略的に示したものである。

#### 【図1】



10:AC-PDP

12:背面板

14:表示電極

16:誘電体

1.8:保護膜

20:前面板

2 2 : 蛍光体層

24:放電空間

## フロントページの続き

·· (51) Int.Cl.<sup>6</sup>

識別記号

庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

HO1J 11/02

C.O 4 B 35/00

(72)発明者 見田 充郎

東京都港区虎ノ門1丁目7番12号 沖電気

工業株式会社内

(72)発明者 金原 隆雄

東京都港区虎ノ門1丁目7番12号 沖電気

工業株式会社内